Abstractathered

(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-217529

(43)公開日 平成11年(1999)8月10日

(51) Int.Cl.8

職別記号

FΙ

C 0 9 D 11/02 B41M 5/00

C 0 9 D 11/02

B41M 5/00

Ε

審査請求 未請求 請求項の数7 OL (全 20 頁)

(21)出願番号

特願平10-20989

(71)出願人 000001007

キヤノン株式会社

(22)出顧日 平成10年(1998) 2月2日

東京都大田区下丸子3丁目30番2号

(72)発明者 倉林 豊

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(72)発明者 江口 岳夫

東京都大田区下丸子3丁目30番2号 キヤ

ノン株式会社内

(74)代理人 弁理士 吉田 勝広 (外1名)

(54) 【発明の名称】 インク及びこれを用いるインクジェット記録方法

(57)【要約】

【課題】 色材濃度の高いインクをインクジェット記録 方法に使用する場合の信頼性に優れ、又、カーボンブラ ックを使用したインクを用いた場合のハイライト部での 色調、及び階調性に優れ、更に被記録材上でのマイグレ ーションの発生のないインク、及びこれを用いるインク ジェット記録方法の提供。

【解決手段】 カーボンブラックと、カルボキシル基を 有する水溶性染料とを少なくとも含有することを特徴と するインク、及びこれを用いるインクジェット記録方 法。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 カーボンブラックと、カルボキシル基を 有する水溶性染料とを少なくとも含有することを特徴と するインク。

【請求項2】 カーボンブラックと水溶性染料の含有率 が、重量基準で10:1~1:1である請求項1に記載 のインク。

【請求項3】 カーボンブラックと水溶性染料の含有率 が、重量基準で5:1~1:1である請求項1に記載の インク。

【請求項4】 更に水溶性有機溶剤と水とを含有する請 求項1~3のいずれかに記載のインク。

【請求項5】 水溶性有機溶剤が、グリセリンである請 求項4に記載のインク。

【請求項6】 水溶性有機溶剤が、グリセリンと、ジエ チレングリコール又はエチレングリコールとの混合物で ある請求項4に記載のインク。

【請求項7】 インクを記録信号に応じてオリフィスか ら吐出させて、被記録媒体に記録を行うインクジェット 記録方法において、上記インクが請求項1~6のいずれ 20 かに記載のインクであることを特徴とするインクジェッ ト記録方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、インクジェット記 録に適した、信頼性に優れ、高い画像濃度を与えること が可能なインク及びこれを使用するインクジェット記録 方法に関する。

[0002]

【従来の技術】インクジェット記録方法は、インクを飛 30 翔させ、紙等の被記録媒体にインクを付着させて記録を 行うものである。特に、特公昭61-59911号公 報、特公昭61-59912号公報、特公昭61-59 914号公報において開示された方式、即ち、吐出エネ ルギー供給手段として電気熱変換体を用い、熱エネルギ ーをインクに与えて気泡を発生させることにより液滴を 発生させる方式のインクジェット記録方法によれば、記 録ヘッドの高密度マルチオリフィス化を容易に実現する ことができ、高解像度及び高品位の画像を高速で記録す ることができる。

【0003】しかしながら、従来のインクジェット記録 方法に用いられるインク中の色材としては、主に水溶性 染料が使用されており、記録後に印刷物を高温高湿下に 放置しておくと水溶性染料が被記録媒体中で移動する現 象、所謂マイグレーションが発生してしまい、記録画像 が渗んでしまうという問題が発生した。このマイグレー ションの発生を防ぐために、色材を改良して印字物の耐 水性を向上させる提案が多数なされている。具体的に は、下記に挙げる方法がある。

する

- (2)水溶性染料に種々の添加剤を添加する
- (3)色材として油性染料を用いる
- (4)色材として顔料を使用する

【0004】しかしながら、上記したような従来技術に は以下のような問題があった。即ち、被記録媒体上にお ける画像濃度を高める目的で、上記したような色材が用 いられているインク中の色材濃度を増加させると、イン クジェット記録用インクとしての信頼性が著しく低下し てしまうという問題があった。ここでいう信頼性とは、

2

(1) 吐出耐久性、(2) 吐出の周波数特性、(3) あ る程度の期間、印刷しないで放置した場合に生じるイン クジェットプリントヘッド内でのインクの蒸発による色 材の固着の発生、(4)インクの長期保存性等に対する 安定性のことである。又、上記の問題とは別に、色材と して、特にカーボンブラックを用いた場合には、上ハイ ライト部分での顔料の所謂底色が顕著になり、きれいな グラデーションパターンが得られないという問題があ

[0005]

【発明が解決しようとする課題】従って、本発明の目的 は、上記したような従来技術の課題を同時に解決し、以 下に挙げる(1)~(3)を達成することにある。

- (1)色材濃度の高いインクをインクジェット記録へッ ドに使用する場合の信頼性に対する問題の解決。
- (2)カーボンブラックを使用したインクを用いた場合 のハイライト部での色調に対する問題の解決。
- (3)被記録媒体上でのマイグレーションの発生の問題 の解決。

[0006]

【課題を解決するための手段】上記目的は以下の本発明 によって達成される。即ち、本発明は、カーボンブラッ クと、カルボキシル基を有する水溶性染料とを少なくと も含有することを特徴とするインク、及びこれを用いる インクジェット記録方法である。本発明のインクは、特 に、被記録媒体として透光性基材を使用するインクジェ ット記録方法に効果的に作用する。

[0007]

【発明の実施の形態】以下に、好ましい実施の形態を挙 40 げて、本発明をより詳細に説明する。本発明のインク は、カーボンブラックと、カルボキシル基を有する水溶 性染料とを少なくとも含有することを特徴とする。この ような構成の本発明のインクを使用すれば、(1)透過 画像濃度が高く、(2)色調が良好で、更に階調表現性 が良好で、(3)記録画像の保存性、及び耐マイグレー ション性に優れる画像の提供が可能となる。

【0008】以下に本発明のインクを構成する具体的材 料について説明する。先ず、本発明のインクに使用し得 るカーボンブラックとしては、いかなるものでもよい

(1) 印字物が耐水性を有するように水溶性染料を改良 50 が、本発明において、特に好ましいものとしては下記の

ものが挙げられる。即ち、例えば、ファーネス法、チャ ネル法で製造されたカーボンブラックであって、一次粒 子径が15~40mμ、BET法による比表面積が50 ~300m²/g、DBP吸油量が40~150ml/ 100g、揮発分が0.5~10%、p H値が2~9等 の特性を有するものを用いるとよい。このような特性を 有する市販品としては、具体的には、例えば、No. 2 300, No. 900, MCF88, No. 33, N o. 40, No. 45, No. 52, MA7, MA8, No. 2200B (以上三菱化成製)、RAVEN12 55 (以上コロンビア製)、REGAL400R、RE GAL330R, REGAL660R, MOGUL L、CABOJET200、CABOJET300(以 上キャボット製)、Color Black FW1、 COLOR Black FW18, Color Bl ack S170, Color Black S15 O. Printex 35、Printex U(以上 デグッサ製)等が挙げられ、何れも本発明のインクに好 ましく使用できる。又、本発明のインク中に含有させる に対して、重量比で $1\sim20$ 重量%、好ましくは $2\sim1$ 2重量%となる範囲で用いるとよい。

【0009】本発明のインクにおいては、上記に挙げた ようなカーボンブラックをインク中に均一に含有させる ために分散剤を使用することが好ましい。この際に使用 する分散剤としては、水溶性樹脂ならどのようなもので も使用することができるが、好ましくは、重量平均分子 量が1,000~30,000の範囲のもの、更に好ま しくは3,000~15,000の範囲のものを使用す るとよい。このような分散剤としては、具体的には、例 えば、スチレン、スチレン誘導体、ビニルナフタレン、 ビニルナフタレン誘導体、α,β-エチレン性不飽和力 ルボン酸の脂肪族アルコールエステル等、アクリル酸、 アクリル酸誘導体、マレイン酸、マレイン酸誘導体、イ タコン酸、イタコン酸誘導体、フマール酸、フマール酸 誘導体、酢酸ビニル、ビニルピロリドン、アクリルアミ ド、及びその誘導体等から選ばれた少なくとも2つ以上 の単量体(このうち少なくとも1つは親水性単量体)か らなるブロック共重合体、或いはランダム共重合体、グ ラフト共重合体、又はこれらの塩等が挙げられる。或い 40 は、ロジン、シェラック、デンプン等の天然樹脂も好ま しく使用することができる。これらの樹脂は、塩基を溶 解させた水溶液に可溶であるアルカリ可溶型樹脂であ る。本発明においては、顔料分散剤として用いられるこ れらの水溶性樹脂を、インク全重量に対して0.1~5 重量%の範囲で含有させるのが好ましい。

【0010】分散剤として、上記に挙げたようなアルカ リ可溶型樹脂を使用する場合には、樹脂を溶解させるた めに塩基を添加することが必要である。本発明のインク

タノールアミン、ジエタノールアミン、トリエタノール アミン、アミンメチルプロパノール等の有機アミン、ア ンモニア、或いは、水酸化カリウム、水酸化ナトリウム 等の無機塩基が挙げられる。

4

【0011】以上説明したように、本発明のインクには カーボンブラックが含有されているが、顔料であるカー ボンブラックをインク中に含有させたインクの作製方法 としては、カーボンブラックを含む水性媒体を撹拌し、 分散処理する前にプレミキシングを30分間以上行うと 効果的である。即ち、このようなプレミキシング操作に よって、顔料表面の濡れ性が改善され、顔料表面への分 散剤の吸着が促進されるため、インク中に顔料が均一に 分散されるようになる。又、カーボンブラックの分散処 理の際に使用される分散機は、一般に使用される分散機 であれば、いかなるものでもよいが、例えば、ボールミ ル、ロールミル及びサンドミル等を使用することができ る。これらの中でも、高速型のサンドミルが好ましく使 用される。このようなものとしては、例えば、スーパー ミル、サンドグラインダー、ビーズミル、アジテータミ これらのカーボンブラックの量としては、インク全重量 20 ル、グレンミル、ダイノーミル、パールミル及びコボル ミル (何れも商品名) 等が挙げられる。

【0012】又、カーボンブラックが含有されている本 発明のインクをインクジェット記録方法に適用する場合 には、耐目詰まり性等の要請から、最適な粒度分布を有 - するカーボンブラックを用いるとよい。 所望の粒度分布 を有するカーボンブラックを得るための方法としては、 分散機の粉砕メディアのサイズを小さくすること、粉砕 メディアの充填率を大きくすること、処理時間を長くす ること、吐出速度を遅くすること、粉砕後フィルターや 遠心分離機等で分級すること、及びこれらの手法の組み 合わせ等の手法が挙げられる。

【0013】又、上記に挙げた本発明のインクの態様 は、分散剤によってカーボンブラックをインク中に均一 に分散させたものであるが、本発明のインクはこれに限 定されない。即ち、本発明のインクにおいては、表面活 性基を酸化処理するか、その他の表面処理を施したもの で、分散剤が不要のタイプのカーボンブラックも好適に 使用できる。即ち、上記に挙げたような処理を施したカ ーボンブラックの表面は、カルボキシル基やスルホン酸 基がリッチになっているため、分散剤を使用しなくて も、自己分散し得るタイプのものとなる。

【0014】次に、本発明のインク中に色材として、上 記に挙げたカーボンブラックと併存させるカルボキシル 基を有する水溶性染料について説明する。本発明で使用 する水溶性染料は、可溶化基としてカルボキシル基を少 なくとも1つ含有する水溶性染料であり、その具体例を 以下に例示する。例えば、下記構造式(a)~(e)で 示される染料が挙げられ、具体的には、例示化合物1~ 31が本発明において好ましく使用される。尚、下記構 において、使用し得る塩基類としては、例えば、モノエ 50 造式 $(a) \sim (e)$ 及び例示化合物 $1 \sim 31$ の染料にお

いて、インク中の好ましい形態としては、COOH基の うち少なくとも1個がアンモニウム塩となっているもの であるが、カウンターイオンとしては、アンモニウムイ オンに限定されるわけではなく、ナトリウムイオン、リ*

* チウムイオン等、アニオン染料に対するカウンターイオ ンとして従来より公知のものをいずれも使用することが できる。

6

[0015]

$$Ar - N = N - J - N - X \begin{cases} N - R_2 \\ I \\ I \\ N - R_3 \\ I \\ N - R_3 \end{cases}$$

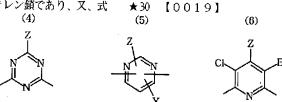
$$Ar_1 - N = N - J_1 - N + I_1 + I_2 + I_3 + I_4 + I_4 + I_5 +$$

【0016】(式(a)中、Ar、Ariは夫々アリール基又は置換アリール基であり、Ar、Ariの少なくとも一つはCOOH基を少なくとも一つ有し、nは0又※

※は1であり、J、J1は、独立的に夫々、下記一般式 (1)、(2)及び(3)から選ばれる連結基である。 【0017】

[式(1)中、Rsは独立的に、水素原子、アルキル基、置換アルキル基、アルコキシ基、ハロゲン基、CN基、ウレイド基及びNHCOR6基から選択され、ここで、Rsは、水素原子、アルキル基、置換アルキル基、アリール基、置換アリール基、アラルキル基又は置換アラルキル基である。又、式(2)中、Tは独立的にアルキル基であり、Wは独立的に、水素原子、CN基、CONR10R11基、ピリジニウム基及びCOOH基から選択され、mはC2~C8のアルキレン鎖であり、又、式

★(3)中、Bは、水素原子、アルキル基又はCOOH基である。又、上記のR10及びR11は夫々独立的に、水素原子、アルキル基又は置換アルキル基である。]
 【0018】又、式(a)中、R1、R2、R3、R4は夫々独立的に、水素原子、アルキル基、置換アルキル基であり、Lは2価の連結基であり、Xは独立的に、カルボニル基又は下記一般式(4)、(5)及び(6)から選ばれる連結基である。



[式(4)、(5)及び(6)中、各Zは、OR7、SR7又はNR8R9であり、式(5)中のYは、水素原子、塩素原子、CN基又はZであり、式(6)中のEは、塩素原子又はCN基であり、上記のR7、R8、R9は独立的に、水素原子、アルケニル基、置換アルケニル基、でカール基、置換アルキル基、アリール基、でカール基、置換アリール基、アラルキル基又は置換アラルキル基であり、又、R8及びR9はこれらが結合された窒素原子と一緒に 5員環又は6員環を形成する場合がある。]又、上記式(a)の化合物が、SO3H基(本明細書において、この用語は文章中及び構造式中において遊離のスルホン酸又は任意の塩基との塩を意味する)を持たな☆

☆い場合には、少なくとも2つのCOOH基を有し、上記式(a)の化合物が、SO3H基を有する場合は、COOH基を少なくともSO3H基の数と同数有する。} 10 【0020】構造式(a)で表される化合物の中で好ましい化合物は、置換基としてAr、Ariが少なくとも1個のカルボキシル基を有するアリール基又は置換アリール基であり、J、Jiが前記式(1)又は(2)で表される基であり、Xが前記式(4)又は(5)で表される化合物である。構造式(a)で表される化合物の更に好ましい化合物の具体例を以下に示す。

WEST

HOOC
$$N = N - NH$$
HOOC
$$N = N - NH$$

$$N + NHCH_2CH_2OH$$

$$N = N - NH$$

$$N + NHCH_2CH_2OH$$

$$N = N - NH$$

例示化合物2

例示化合物3

HOOC
$$N = N$$
 $N = N$ $N = N$

[0022]

例示化合物5

HOOC
$$N = N \longrightarrow NHCH_2CH_2OH$$

$$NHCH_2CH_2OH$$

$$NHCH_2CH_2OH$$

$$NHCH_2CH_2OH$$

$$NHCH_2CH_2OH$$

[0023]

HOOC
$$N = N - NH$$

例示化合物7

[0024]

13 例示化合物8

HOOC
$$N = N$$
 $N = N$ $N = N$

例示化合物 9

例示化合物 10

[0025]

例示化合物11

HOOC
$$N = N$$
 $N = N$ $N = N$

[0026]

 $Ar_1-N = N-J-X-(NR_1-L-NR_2-X) n-J-N = N-Ar_2$... (b)

*又、式(b)中のAr1、Ar2は夫々アリール基又は置換アリール基であり、Ar1、Ar2の少なくとも一つは、COOH基を少なくとも一つ有し、R1、R2は独立的に、水素原子、アルキル基、置換アルキル基、アルケニル基又は置換アルケニル基であり、Lは2価の連結基であり、nはO又は1であり、Xは、独立的にカルボニ

*50 ル基又は下記式(8)、(9)、(10)のいずれかを

16

表わす。

【0028】 [式(8)、(9)、(10)中、Zは、独立的にNR3R4、SR5又はOR5であり、Yは独立的に、水素原子、塩素原子、Z、SR6又はOR6であり、Eは独立的に、塩素原子又はCN基である。又、上記のR3、R4、R5及びR6は夫々独立的に、水素原子、アルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アリール基、置換アリール基、アラルキル基又は置換アラルキル基であり、又、R3及びR4はこれらが結合された窒素原子と一緒に5員環又は6員環を形成する場合がある。]

※又、式(b)で表わされる化合物は、COOH基を少なくともSO3H基の数と同数有する。}

10 【0029】構造式(b)で表される化合物の中で好ま しい化合物は、置換基としてAr、Ar」が少なくとも 1.個のカルボキシル基を有するアリール基又は置換アリ ール基であり、Xがカルボニル基又は前記式(8)又は (9)で表される基を有する化合物である。構造式

(b)で表される化合物の更に好ましい化合物の具体例を以下に示す。

[0030]

[0031]

例示化合物 15

HOOC HO₃S
$$\rightarrow$$
 NHCH₂CH₂OH \rightarrow NH \rightarrow N

[0032]

例示化合物 17

HOOC
$$HO_3S$$
 SO_3H NH_2 NH_2

[0033]

2 1 例示化合物 18

HOOC HO_3S SO_3H $NHCH_3$ $NHCH_3$ $NHCH_3$ $NHCH_3$ $NHCH_3$

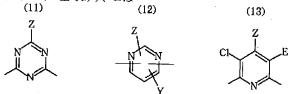
例示化合物 19

HOOC

[0034]

 $Pc (SO_3H)_t(SO_2-NR_1-L-NR_2-X-NR_3-G)_q$... (e)

* 2価の連結基であり、Xは独立的にカルボニル基又は下式(11)~(13)【0035】



【0036】 [式(11)~(13)中、Zは独立的にNR4 R5、SR6 XはOR6であり、Yは独立的に水素原子、塩素原子、Z、SR7 XはOR7であり、Eは独立的に塩素原子又はCN基であり、R4、R5、R6、R7は夫々独立的に水素原子、アルキル基、置換アルキル基、アリール基、置換アリール基、アラルキル基又は置換アラルキル基であり、又はR4 及びR6はこれらが結合された%50

※窒素原子と一緒に5員環又は6員環を形成する場合がある。]で表される連結基であり、GはCOOH基1個又は2個の基によって置換された無色の有機基であり、(t+q)は3~4であり、(c)の化合物は、少なくとも一つのSO3H基と、これと同数のCOOH基を有する。}

【0037】構造式(c)で表される化合物の中で好ま

24

しい化合物は、置換基として X がカルボニル基又は前記式(11)又は(12)で表される基であり、G がカルボキシル基が少なくとも 1 個置換された有機酸基を有す*例示化合物 20

* る化合物である。構造式 (c) で表される化合物の更に 好ましい化合物の具体例を以下に示す。 【0038】

$$\begin{array}{c} \text{CuP} & \text{SO}_{3}\text{H})_{1.4} \\ \text{SO}_{2}\text{NH} - (\text{CH}_{2})_{2} - \text{N} & \text{NH} - \text{CH}_{2}\text{COOH} \\ \text{NHCH}_{2}\text{CH}_{2}\text{OH} \end{array}$$

例示化合物 21

例示化合物 22

$$\begin{array}{c} \text{CuPc} & \begin{array}{c} \text{(SO}_3\text{H)}_{1.4} \\ \text{SO}_2\text{NH} - \text{(CH}_2\text{)}_2 - \text{N} & \text{NH} - \text{COOH} \\ \text{N} & \text{NH} - \text{COOH} \\ \text{N} & \text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{OH} \end{array} \end{array}$$

例示化合物 23

$$\begin{array}{c} \text{CuPc} & \begin{array}{c} \text{(SO}_3\text{H)}_{1..4} \\ \\ \text{SO}_2\text{NH} - (\text{CH}_2)_2 - \text{N} & \text{NH} - \text{COOH} \\ \\ \text{N} & \text{NH} - \text{COOH} \\ \\ \text{N} & \text{(CH}_2\text{CH}_2\text{OH)}_2 \end{array} \end{array} \right)_{2.6}$$

[0039]

.

25 例示化合物24

$$\begin{array}{c} \text{CuPc} & \begin{array}{c} \text{(SO}_3\text{H)}_{1.4} \\ \text{SO}_2\text{NH} - (\text{CH}_2)_2 - \text{N} & \text{NH} - \begin{array}{c} \text{CH}_2\text{H}_2\text{OH} \\ \text{N} & \text{NH} - \begin{array}{c} \text{COOH} \\ \text{OH} \end{array} \end{array} \end{array}$$

例示化合物 25

$$\begin{array}{c} \text{CuPc} & \begin{array}{c} \text{(SO_3H)_{1.4}} \\ \text{SO_2NH} - (\text{CH}_2)_2 - \text{N} & \text{N} \\ \text{N} & \text{N} \\ \text{N} & \text{COOH} \\ \text{NHCH}_2\text{CH}_2\text{OH} \end{array} \end{array} \right]_{2.6}$$

例示化合物 26

$$\begin{array}{c} \text{CuPc} & \begin{array}{c} \text{(SO_3H)_{1.4}} \\ \text{SO_2NH} - \text{(CH_2)_2-N} & \begin{array}{c} \text{CH_2H_2OH} \\ \text{N} & \text{NH} - \end{array} \\ \text{NHCH_2CH_2SO_3H} \end{array} \end{array}$$

[0040]

$$\begin{bmatrix} SO_3H \end{bmatrix}_t \\ \downarrow \\ LPc \\ SO_2 \\ \end{bmatrix}_{COOH} \begin{bmatrix} R_1 \\ SO_2 \\ \end{bmatrix}_0$$
 ... (d)

40

[式中しは金属カチオン又は水素を表し、Pcは3~4の原子価を持つフタロシアニン基、R1は水素、アルキル基、置換アルキル基、アルケニル基、置換アルケニル基、アラルキル基、置換アラルキル基を表す。R2は水素、アルキル基、アルコキシ基、ハロゲン原子、又は任意の置換アミノ基である。(t+q)は3~4であり、COOHは式(d)中の2、3、5又は6の位置に付くものである。]

構造式(d)で表される化合物の更に好ましい化合物の 具体例を以下に示す。

[0041]

k 例示化合物 27

例示化合物 28

$$\begin{bmatrix} SO_3H \end{bmatrix}_1 \qquad \begin{bmatrix} H & H \\ SO_2 & COOH \end{bmatrix}_3$$

例示化合物 29

$$\begin{bmatrix} SO_3H]_1 & \begin{pmatrix} H & CH_3 \\ SO_2 & \\ COOH \end{pmatrix}$$

[0042]

HOOC
$$N = N \longrightarrow N = N \longrightarrow NH_2$$

$$N = N \longrightarrow NH_2 \longrightarrow$$

(式中Yは水素原子又はSO3Hである。)

* しい化合物の具体例を以下に示す。

【0043】構造式(e)で表される化合物の更に好ま* 例示化合物30

HOOC
$$N = N - N = N - NH_2$$

例示化合物 31

HOOC
$$N = N$$
 $N = N$ NH_2 SO_3H

【0044】上記したようなカルボキシル基を少なくとも有する水溶性染料と、前記したカーボンブラックとのインク中における使用比率については、本発明のインクにおいては、カーボンブラック:染料が重量比で、好ましくは $10:1\sim1:1$ 、より好ましくは $5:1\sim1:1$ の範囲となるようにする。

【0045】本発明のインクは、上記したような色材を 30 有するものであることを特徴とするが、これらを分散又 は溶解するために、水性媒体が用いられる。本発明のイ ンクにおいて好ましく用いられる水性媒体は、水と水溶 性有機溶剤の混合溶媒であるが、水としては、種々のイ オンを含有する一般の水ではなく、イオン交換水(脱イ オン水)を使用することが好ましい。又、水と混合して 使用される水溶性有機溶剤として、特に本発明のインク に好適な溶剤はグリセリンである。又、グリセリンの添 加量は、インク中の重量%で2~30wt%、更に好適 な使用範囲としては5~15wt%である。本発明にお いて更に好適な水溶性有機溶剤は、グリセリンと、ジエ チレングリコール又はエチレングリコールとの混合溶剤 である。この場合の混合溶剤のインク中の含有量として は、グリセリンとジエチレングリコール又はエチレング リコールとの混合物として、インク中に2~30wt% の範囲で用いることが好ましく、更に好適な使用範囲は 5~15wt%である。

【0046】本発明のインクにおいては、水性媒体として、これらのグリセリン、或いはグリセリンとジエチレングリコール又はエチレングリコールとの混合物を、更※50

※に、下記に挙げるような他の水溶性有機溶剤と混合して 用いることができる。本発明のインクにおいては、イン ク中における水溶性有機溶剤のトータル含有量が、イン ク全体の量に対して重量%で2~60wt%、更に好適 な範囲として5~25wt%となるようにするとよい。 【0047】本発明で好適に使用される上記した以外の 他の水溶性有機溶剤としては、下記のものが挙げられ る。例えば、メチルアルコール、エチルアルコール、n ープロピルアルコール、イソプロピルアルコール、n-ブチルアルコール、sec-ブチルアルコール、ter t-ブチルアルコール等の炭素数1から4のアルキルア ルコール類、ジメチルホルムアミド、ジメチルアセトア ミド等のアミド類、アセトン、ジアセトンアルコール等 のケトンまたはケトアルコール類、テトラヒドロフラ ン、ジオキサン等のエーテル類、ポリエチレングリコー ル、ポリプロピレングリコール等のポリアルキレングリ コール類、エチレングリコール、プロピレングリコー ル、ブチレングリコール、トリエチレングリコール、 1, 2, 6-ヘキサントリオール、チオジグリコール、 ヘキシレングリコール、ジエチレングリコール等のアル キレン基が2~6個の炭素原子を含むアルキレングリコ ール類、エチレングリコールメチルエーテル、エチレン グリコールエチルエーテル、トリエチレンモノメチルエ ーテル、トリエチレングリコールモノエチルエーテル等 の多価アルコール等のアルキルエーテル類、Nーメチル -2-ピロリドン、2-ピロリドン、1,3-ジメチル -2-イミダゾリジノン等が挙げられるが、これらに限

定されるわけではない。

【0048】本発明のインクには、以上述べたカーボンブラック、カルボキシル基を有する水溶性染料、水性媒体等の他に、インクの諸物性を調整する目的で、界面活性剤、消泡剤、p H調整剤、防腐剤等を適宜添加することができる。インクとしての好ましい表面張力は、15~60 d y n/c m である。

【0049】上記したようなカーボンブラックが含有さ れたインクの作製方法としては、始めに、分散剤として 10 の水溶性樹脂及び水が少なくとも含有された水性媒体に カーボンブラックを添加し、撹拌した後、前述の分散手 段を用いて分散を行い、必要に応じて遠心分離処理を行 って所望の分散液を得る。次に、この分散液に水溶性染 料、サイズ剤、及び上記で挙げたような適宜に選択され た添加剤成分を加え、撹拌して本発明のインクとする。 【0050】本発明のインクは、インクジェット記録方 式に好適に用いることができる。本発明のインクを使用 して画像を形成する場合の被記録媒体としては、特に限 定されるわけではなく、コピー用紙、ボンド紙等の普通 20 紙やインクジェット記録用に特別に調製されたコート 紙、光沢紙やOHPフィルム等が好適に使用される。本 発明のインクは、これらの中でも特に透光性基材上にイ ンク受容層を設けた構成の被記録媒体を使用すると、本 発明の効果が最も効果的に現われるので好ましい。更 に、透光性の被記録媒体のインク受容層の上に加熱溶融 層を設け、印字後に加熱してこの加熱溶融層を溶融させ ることによって、記録画像を保護する保護膜が形成され るような被記録媒体を使用すれば、記録画像の耐水性、 擦過性等が向上してより好ましい。

【0051】次に上記した本発明のインクを用いて記録を行うのに好適なインクジェット記録装置の一例を以下に説明する。その装置の主要部であるヘッド構成例を図1、図2及び図3に示す。ヘッド13は、インクを通す溝14を有するガラス、セラミック又はプラスチック板等と、感熱記録に用いられる発熱ヘッド15(図では薄膜ヘッドが示されているが、これに限定されるものではない)とを接着して得られる。発熱ヘッド15は、酸化シリコン等で形成される保護膜16、アルミニウム電極17-1及び17-2、ニクロム等で形成される発熱抵抗体層18、蓄熱層19、及びアルミナ等の放熱性のよい基板20よりなっている。

【0052】インク21は吐出オリフィス(微細孔)22まで来ており、不図示の圧力によりメニスカス23を形成している。今、アルミニウム電極17-1及び17-2に電気信号情報が加わると、発熱ヘッド15のnで示される領域が急激に発熱し、ここに接しているインク21に気泡が発生し、その圧力でメニスカス23が突出し、インク21が吐出しインク小滴24となり、吐出オリフィス22より被記録媒体25に向かって飛翔する。

【0053】図3には図1に示すヘッドを多数並べたマルチヘッドの外観図を示す。該マルチヘッドはマルチ溝26を有するガラス板27と、図1で説明したものと同様の発熱ヘッド28を密着して作製されている。尚、図1は、インク流路に沿ったヘッド13の断面図であり、図2は図1のA-B線での断面図である。、

3.0

【0054】図4に、上記へッドを組み込んだインクジェット記録装置の一例を示す。図4において、61はワイピング部材としてのブレードであり、その一端はブレード保持部材によって保持されて固定端となり、カンチレバーの形態をなす。ブレード61は記録へッド65による記録領域に隣接した位置に配置され、又、本例の場合、記録へッド65の移動経路中に突出した形態で保持される。62は記録へッド65の移動方向と垂直な方向に移動して、インク吐出口面と当接し、キャッピングを行う構成を備える。更に、63はブレード61に隣接して設けられるインク吸収体であり、ブレード61と同様、記録へッド65の移動経路中に突出した形態で保持される。

【0055】上記ブレード61、キャップ62及びインク吸収体63によって吐出回復部64が構成され、ブレード61及びインク吸収体63によってインク吐出口面の水分、塵埃等の除去が行われる。65は吐出エネルギー発生手段を有し、吐出口を配した吐出口面に対向する被記録媒体にインクを吐出して記録を行う記録ヘッド、66は記録ヘッド65を搭載してその移動を行う為のキャリッジである。キャリッジ66はガイド軸67と摺動可能に係合し、キャリッジ66の一部はモーター68によって駆動されるベルト69と接続(不図示)している。これによりキャリッジ66はガイド軸67に沿った移動が可能となり、記録ヘッド65による記録領域及び

【0056】51は被記録媒体を挿入する為の給紙部、52は不図示のモーターにより駆動する紙送りローラーである。これらの構成によって記録ヘッド65の吐出口面と対向する位置へ被記録媒体が給紙され、記録が進行するにつれて排紙ローラー53を配した排紙部へ排紙される。

その隣接した領域の移動が可能となる。

10 【0057】上記構成において記録へッド65が記録終了等でホームボジションに戻る際、吐出回復部64のキャップ62は記録へッド65の移動経路から退避しているが、ブレード61は移動経路中に突出している。この結果、記録ヘッド65の吐出口面がワイピングされる。尚、キャップ62が記録ヘッド65の吐出口面に当接してキャッピングを行う場合、キャップ62は記録ヘッドの移動経路中に突出する様に移動する。

【0058】記録ヘッド65がホームポジションから記録開始位置へ移動する場合、キャップ62及びブレード 61は、上述したワイピング時の位置と同一の位置にあ

る。この結果、この移動においても記録ヘッド65の吐 出口面はワイピングされる。上述の記録ヘッド65のホ ームポジションへの移動は、記録終了時や吐出回復時ば かりでなく、記録ヘッド65が記録の為に記録領域を移 動する間に所定の間隔で記録領域に隣接したホームポジ ションへ移動し、この移動に伴って上記ワイピングが行 われる。

【0059】図5は、ヘッドにインク供給部材、例え ば、チューブを介して供給されるインクを収容したイン 供給用インクを収容したインク収容部、例えば、インク 袋であり、その先端にはゴム製の栓42が設けられてい る。この栓42に針(不図示)を挿入することにより、 インク袋40中のインクをヘッドに供給可能ならしめ る。44は廃インクを受容するインク吸収体である。イ ンク吸収部としては、インクとの接液面がポリオレフィ ン、特にポリエチレンで形成されているものが本発明に とって好ましい。

【0060】本発明で使用されるインクジェット記録装 とが別体となったものに限らず、図6に示すごときそれ らが一体になったものにも好適に用いられる。図6にお いて、70は記録ユニットであって、この中にはインク を収容したインク収容部、例えば、インク吸収体が収納 されており、かかるインク吸収体中のインクが複数のオ リフィスを有するヘッド部71からインク滴として吐出 される構成になっている。

【0061】インク吸収体の材料としては、ポリウレタ ン、セルロース又はポリビニルアセタールを用いること が本発明にとって好ましい。72は記録ユニット内部を*30 【0064】

(カーボンブラック分散体の組成)

·P-1水溶液(固形分20%)

·カーボンブラック Mogul L (キャボット製)

・グリセリン

・ジエチレングリコール

・水

【0065】上記で得たカーボンブラック分散体を使用 して、カーボンブラックと、下記に構造式を示したカル ボキシル基を有する水溶性染料である例示化合物31と※

・カーボンブラック

・下記の例示化合物31

・下記の例示化合物20

・グリセリン

・ジエチレングリコール

・水

*大気に連通させる為の大気連通口である。この記録ユニ ット70は、図4で示す記録ヘッドに代えて用いられる ものであって、キャリッジ66に対し着脱自在になって

[0062]

【実施例】以下、実施例及び比較例により本発明をより 具体的に説明するが、本発明はこれらの実施例に限定さ れるものではない。下記インクを作製して、キヤノン製 カラーインクジェットプリンタBJC-600のBk、 クカートリッジの一例を示す図である。ここで、4 0は 10 Y、M及びC用のタンクに各々同じインク(B k イン ク)を充填し、各々100%デューティー及び100% デューティー印字を4色分のインクを重ね、最大400 %になるようにベタパターンを印字した。又、被記録媒 体としては、キヤノン製カラーインクジェットプリンタ ー用のOHP用の透明シートCF-102を用いた。 こ の被記録材上に印刷を行い、更に、後述する評価を行っ た。

【0063】実施例1

以下のようなインクを作製し、実施例1のインクとし 置としては、上記のごときヘッドとインクカートリッジ 20 た。アニオン系高分子P=1(スチレン-メタクリル酸 -エチルアクリレート、酸価400、重量平均分子量 6,000、固形分20%の水溶液、中和剤:水酸化力 リウム)を分散剤として用い、以下に示す材料をバッチ 式縦型サンドミル (アイメックス製) に仕込み、1 m m 径のガラスビーズをメディアとして充填し、水冷しつつ 3時間分散処理を行った。分散後の溶液の粘度は9cp s、pHは10.0であった。この分散液を遠心分離機 にかけて粗大粒子を除去し、重量平均粒径100mmの カーボンブラック分散体を作製した。

24部 10部 10部 135部

※20、及び水性媒体との割合が重量で下記の割合になる ように混合し、実施例1のインクとした。

40部

3 w t % 1.5wt% 0.5wt% 10wt% 10wt% 75wt%

[0066]

HOOC
$$N = N \longrightarrow N = N$$

$$SO_3H$$

$$SO_3H$$

例示化合物 20 (SO₃H)_{1.4} CH₂H₂OH 50_2 NH — (CH₂)₂-NH -- CH2COOH

【0067】実施例2

実施例1において、カーボンブラック分散体を作製する 場合に使用したカーボンブラックを、キャボット社製C abojet200に代えた以外は実施例1と同じよう にして、実施例1と同様の組成のインクを作製し、実施 20 ×;問題あり 例2のインクとした。

【0068】実施例3

実施例1において、カーボンブラック分散体を作製する 場合に使用したカーボンブラックを、キャボット社製C abojet300に代えた以外は実施例1と同じよう にして、実施例1と同様の組成のインクを作製し、実施 例3のインクとした。

【0069】比較例1

色材としてカーボンブラック5wt%のみを使用し、カ ルボキシル基を有する水溶性染料を使用しないこと以外 30 評価した。その評価結果を表1に示した。 は実施例1と同じようにして、実施例1と同様の組成の インクを作製し、比較例1のインクとした。

【0070】[評価項目]

(1)画像濃度及び色調

上記した実施例1~3及び比較例1のインクを使用し、 先に述べた方法で得られたOHP用の透明シート上の4 00%ベタ画像の印字部について、マクベス測定器を使 用して透過濃度を測定し、その結果を表1に示した。 又、これらのインクを使用して16階調をとった時の色 調を官能試験により観察し、下記の基準で評価し、その 40 結果を表1に示した。

〇;優

〇;良好、実用上、問題なし

×;問題あり

【0071】(2)吐出安定性

キヤノン製カラーBJC-4000のBkインクとカラ ーインクの共用ヘッドのBk用の交換タンクに、実施例 1~3及び比較例1のインクを充填し、A4サイズの被 記録媒体にベタを連続して印刷し続けた。この際に得ら

* て、インクの吐出安定性の評価とし、下記の基準で評価 した。その評価結果を表1に示した。

34

◎:優

〇;良好、実用上、問題なし

NHCH2CH2OH

【0072】(3) 吐出耐久性

キヤノン製カラーBJプリンターBJC-4000のB kインクとカラーインクの共用ヘッドのBk用の交換タ ンクに、実施例1~3及び比較例1のインクを充填し、 吐出耐久性の評価を行なった。即ち、上記した装置でA 4記録紙に、テキストのみが書かれた文書を連続して印 字し、タンク交換を10回行うまでの間、印刷し続け た。そして、耐久終了近くの被記録媒体上の印刷物の印 刷状態を観察し、吐出耐久性の評価とし、下記の基準で

◎:優

〇;良好、実用上、問題なし

×;問題あり

【0073】(4)保存安定性

実施例1~3及び比較例1のインクをガラス瓶に入れ、 45℃で1ケ月保存した後、保存前後におけるインク中 のカーボンブラックの平均粒子径、及びインク粘度を比 較し、インクの保存安定性の評価を行って、下記の基準 で評価した。その評価結果を表1に示した。尚、インク 中のカーボンブラックの平均粒子径の測定は、マウンテ ックCo. Ltd製マイクロトラックSB-UPA15 0-100を使用して行い、インク粘度の測定は、E型 粘度計を使用して行った。

◎;優

〇;良好、実用上、問題なし

×;問題あり

【0074】(5)耐固着性

上記の(2)吐出安定性及び(3)吐出耐久性で用いた BJC-4000に実施例1~3及び比較例1のインク れる被記録媒体上の印刷物の印刷状態を目視にて観察し*50 を搭載し、プリンターの電源をOFF状態にして30℃

で10%RHの環境下に2週間放置した。その後、常温 常湿下に2時間程度放置した後、電源を投入し、通常の ヘッドクリーニング操作で全ノズルが吐出可能になるか どうかを調べることによって、耐固着性の評価を行っ 72.

◎;優

〇;良好、実用上、問題なし

×;問題あり

【0075】(6)耐マイグレーション性

実施例 $1\sim3$ 及び比較例 1 のインクを使用し、夫々のイ 10 【 0 0 7 6 】表 1 : 評価結果(実施例 $1\sim3$ 及び比較例 ンクを用いて被記録媒体に単一ドットを50個独立に印*

*刷して印字物を得た。そして、得られた印字物を12時 間常温常湿下に放置した後、更に、該印字物を30℃で 80%RHの環境下に2週間放置した。このようにして 高温高湿下に保持された印字物について、被記録媒体上 のドット径を保存前後で比較し、耐マイグレーションの 評価を行なって、下記の基準で評価した。

36

◎;優

〇;良好、実用上、問題なし

× ; 問題あり

本性に中 171とりの回張立に印本 17								
	インク	画像濃度		吐出	吐出	保存	#1773.36.4st	耐マイグレー
		OD値	色調	安定性	耐久性	安定性	耐固着性	ション性
ĺ	実施例1	3.0	0	0	0	0	0	0
	実施例2	2.8	0	0	0	0	0	0
	実施例3	2.9	0	0	0	0	0	0
	比較例1	3.5	×	0	0	0	0	0

尚、表1に示したように、比較例1のインク(色材:カ ーボンブラック5%のみ)は、色調が赤みを帯び、色調 を調べた結果、画質が劣っていた。

[0077]

【発明の効果】以上説明したように、本発明によれば、 下記に挙げる(1)~(3)の項目に優れたインクジェ ット用ブラックインクを提供することが可能になる。即

- (1)色材濃度の高いインクをインクジェット記録へッ ドに使用した場合の信頼性(画像濃度、吐出安定性、吐 30 23:メニスカス 出耐久性、保存安定性、耐固着性) に優れたインクが提 供される。
- (2)カーボンブラックを使用したインクを用いた場合 のハイライト部での色調、及び階調性に優れたインクが 提供される。
- (3)被記録媒体上でのマイグレーションが抑制された インクが提供される。

【図面の簡単な説明】

【図1】インクジェット記録装置のヘッドの縦断面図で

【図2】 インクジェット記録装置のヘッドの横断面図で ある。

【図3】図1に示したヘッドをマルチ化したヘッドの外 観斜視図である。

【図4】インクジェット記録装置の一例を示す斜視図で ある。

【図5】インクカートリッジの縦断面図である。

【図6】記録ユニットの一例を示す斜視図である。

【符号の説明】

13:ヘッド

※14:インク満

15:発熱ヘッド

16:保護膜

17-1、17-2:アルミニウム電極

18:発熱抵抗体層

19:蓄熱層

20:基板

21:インク

22:吐出オリフィス(微細孔)

24:インク小滴

25:被記錄媒体

26:マルチ溝

27:ガラス板

28:発熱ヘッド

40:インク袋

42:栓

44:インク吸収体

45:インクカートリッジ

40 51: 給紙部

52:紙送りローラー

53:排紙ローラー

61:ブレード

62:キャップ

63:インク吸収体

64:吐出回復部

65:記録ヘッド

66:キャリッジ

67:ガイド軸

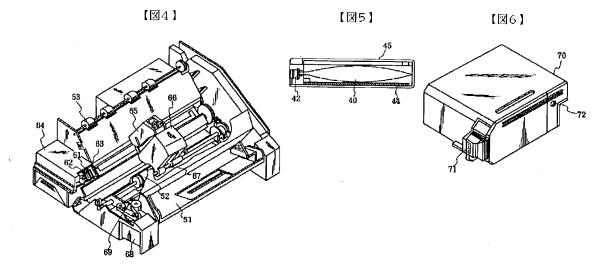
※50 68:モーター

37

69:ベルト 70:記録ユニット

71:ヘッド部 72:大気連通口

[図1] [図2] [図3]



First Hit

Previous Doc

Next Doc

Go to Doc#

End of Result Set

Generate Collection Print

L3: Entry 1 of 1

File: DWPI

Aug 10, 1999

DERWENT-ACC-NO: 1999-502490

DERWENT-WEEK: 199943

COPYRIGHT 2004 DERWENT INFORMATION LTD

TITLE: Inkjet recording ink having high color tone and preservation stability - has carbon

black and a water soluble dye consisting of carboxy group

PATENT-ASSIGNEE:

ASSIGNEE

CODE

CANON KK

CÁNO

PRIORITY-DATA: 1998JP-0020989 (February 2, 1998)

Search Selected Search ALL Clear

PATENT-FAMILY:

PUB-NO

PUB-DATE

LANGUAGE

PAGES

MAIN-IPC

<u>JP 11217529 A</u>

August 10, 1999

020

C09D011/02

APPLICATION-DATA:

PUB-NO

APPL-DATE

APPL-NO

DESCRIPTOR

JP 11217529A

February 2, 1998

1998JP-0020989

INT-CL (IPC): <u>B41 M 5/00</u>; <u>C09 D 11/02</u>

ABSTRACTED-PUB-NO: JP 11217529A

BASIC-ABSTRACT:

NOVELTY - The inkjet recording ink (21) contains carbon black and a water-soluble dye having carboxy group.

DETAILED DESCRIPTION - An INDEPENDENT CLAIM is also included for the inkjet recording method. Ink is discharged from discharge orifices (22) depending on a recording signal and an image i recorded on a recording medium.

USE - For inkjet recording.

ADVANTAGE - The ink has excellent image density, discharge stability, discharge durability, preservation stability and high color tone. The ink does not migrate on the recording medium and does not adhere to the nozzle of the printer.

DESCRIPTION OF DRAWING - The figure shows a cross- sectional chart of the head of an inkjet recorder: (21) Ink; (22) Ink discharge orifices.

CHOSEN-DRAWING: Dwg.1/6

TITLE-TERMS: RECORD INK HIGH TONE PRESERVE STABILISED CARBON BLACK WATER SOLUBLE DYE CONSIST CARBOXY GROUP

DERWENT-CLASS: E24 G02 P75 T04